

H_3PO_4	HBr	Asam Kuat		Basa Kuat	
NH_4OH	NaOH				
H_2SO_4	HNO_3				
$\text{Ba}(\text{OH})_2$	KOH	Asam Lemah		Basa Lemah	
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	NH_3				
HF	HCl				

Larutan yang mempunyai pH lebih besar dari 7 adalah

- | | | | |
|-------------------------|------------------------------|---------------------------------|----------------------------|
| A
Gula | B
. Alkohol | C
Asam klorida | D
Amoniak |
|-------------------------|------------------------------|---------------------------------|----------------------------|

YANG TERMASUK LARUTAN BASA

- | | | | |
|---|--|---|---|
| A
H_3PO_4 | B
HCl | C
NaCl | D
NaOH |
|---|--|---|---|

Yang bukan sifat asam

- | | | | |
|--|---------------------------------------|---|---|
| A
merubah warna kertas lakmus merah menjadi biru | B
memiliki pH kurang dari 7 | C
bersifat korosif pada logam | D
dapat menghantarkan listrik |
|--|---------------------------------------|---|---|

Yang bukan senyawa amfoter

A
air

B
asam
amino

C
amonia

D
Aluminium
hidroksida

Tentukan yang mana yang
merupakan asam konjugasi



A
 H_2O

B
 H_2S

C
 H_3O^+

D
 HS^-

Berdasarkan reaksi $\text{H}_2\text{CO}_3(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) + \text{HCO}_3^-$, pernyataan di bawah ini yang benar adalah.....

A
 HCO_3^-
merupakan
basa konjugasi
dari H_2CO_3

B
 H_3O^+ bersifat
basa

C
Reaksi diatas
yang bertindak
sebagai
donor proton
adalah H_2O

D
 H_2O dan HCO_3^-
merupakan
pasangan asam
basa konjugasi

teori asam basa
menurut para ahli

A
teori
rutherford

B
teori
konjugasi

C
Teori
Arrhenius

D
teori Dalton

Senyawa basa menurut Bronsted - Lowry adalah.....

A

Senyawa yang berasa pahit dan licin

B

Senyawa yang menerima donor pasangan elektron dari senyawa lain

C

Senyawa yang bertindak sebagai akseptor proton

D

Senyawa yang memberikan ion H^+ kepada senyawa lain

yang termasuk larutan asam

A

NaOH

B

NaCl

C

H_2SO_4

D

CH_3COOH

$NH_3 + H_2O \rightleftharpoons NH_4^+ + OH^-$ Pada reaksi tersebut spesi yang bersifat asam adalah.....

A

NH_3

B

H_2O

C

NH_4^+

D

H_2O dan NH_4^+